# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

(54) ION EXCHANGE MEMBRA

LECTROLYZER

(19) JP

(11) 5-320970 (A)

(43) 7.12.

(21) Appl. No. 4-125883 (22) 19.5.1992

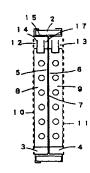
(71) CHLORINE ENG CORP LTD (72) HIROSHI GOTO

(51) Int. Cl<sup>5</sup>. C25B15/08,C25B9/00

PURPOSE: To prevent the vibration of an ion exchange membrane by decreasing

the pressure fluctuation in an electrode chamber.

CONSTITUTION: An electrode and a U-shaped pipe line 12 which is provided with a space to a partition, is closed in one end and is opened in the upper face having U-shaped cross-section are provided above the electrode chamber of an ion exchange membrane electrolyzer, a space 16 is formed between the side wall 14 of the electrode side of the pipe line and the upper wall 15 of the electrode chamber, a communicative passage 17 with a space 13 formed between the partition and the pipe line is provided in the side face of the upper part of the U-shaped pipe line at the partition side of the electrode chamber and another end of the pipe line forms the ion exchange membrane electrolyzer connected to a discharge nozzle provided in the side wall part of the cell. The pressure fluctuation in the electrode chamber becomes small and the life of the ion exchange membrane is prolonged.



F

C

(2

(7

(5

C

(54) PRODUCTION OF ELECTROLYTIC IRON

(11) 5-320971 (A)

(43) 7.12.1993 (19) JP

(21) Appl. No. 4-129006 (22) 21.5.1992

(71) SHOWA DENKO K.K. (72) YOSHITO TAKANO(1)

(51) Int. Cl<sup>5</sup>. C25C1/06

PURPOSE: To obtain an electrolytic iron more smoothening the surface thereof, less in impurities and hardly generating rust by using a hydrochloride bath and a planer cathode, adding a naphthalene sulfonate having alkyl group into

an electrolytic bath, and thereby electrolyzing them.

CONSTITUTION: At the time of electrolyzing, the electrolytic bath containing a hydrochloride base electrolyte and ferrous ion is user, soft iron is used as an anode, an insoluble planer electrode is used as the cathode and a naphthalene sulfonate having alkyl group is added into the electrolytic bath. The shape of the cathode is made planer to smoothen the surface by electrodepositing in a stationary state and the cathode is arranged to face oppositely to the anode. The carbon number (n) of the alkyl group is preferably 3-5 and is (n) is too large, the solubility to the electrolytic bath is decreased, and the viscosity is increased, thereby the smoothness is not effected.

(54) METHOD FOR SEPARATING AND RECOVERING COPPER FROM FERROSCRAP

(11) 5-320972 (A) (43) 7.12.1993 (19) JP

(21) Appl. No. 4-128810 (22) 21.5.1992

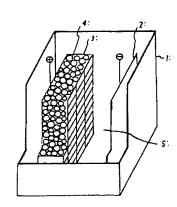
(71) SUMITOMO METAL IND LTD (72) KOUKON SHIYUU

(51) Int. Cl<sup>5</sup>. C25C1/12

PURPOSE: To recover a separated copper as metal copper by efficiently removing copper with simple operation and small number of processes at low cost, thereby

obtaining a high-grade scrap.

CONSTITUTION: Copper is separated and recovered from the scrap by electrolyzing with the ferroscrap containing copper as anode in an electrolytic solution 5 composed of an ammoniacal aq. solution containing ammine copper complex, selectively dissolving copper in the scrap as ammine copper complex, and electrodepositing and recovering the dissolved copper on a cathode 2. The electrolysis is executed by charging the scrap 4 into a netlike metallic cage 3 and energizing the cage.



i: celi

#### (19)日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

## 特開平5-320970

(43)公開日 平成5年(1993)12月7日

(51)Int.Cl. <sup>5</sup>	識別記号	庁内整理番号	F I	技術表示箇所
C 2 5 B 15/08	302	8414-4K		23.00
9/00	3 1 0	8414-4K		
	3 1 1	8414-4K		

審査請求 未請求 請求項の数2(全 7 頁)

(21)出願番号	特顧平4-125883	(71)出願人 000105040
(22)出願日	平成4年(1992)5月19日	クロリンエンジニアズ株式会社 東京都江東区深川 2 丁目 6番11号 富岡橋 ピル
		(72)発明者 後藤 弘
		岡山県岡山市住吉町 1 — 1 — 306
		(74)代理人 弁理士 米澤 明 (外7名)
•		

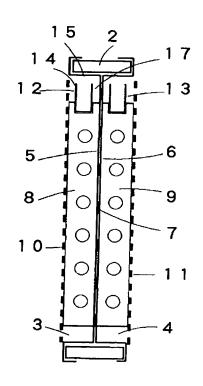
## (54)【発明の名称】 イオン交換膜電解槽

#### (57)【要約】

【目的】 電極室内での圧力変動を減少させ、イオン交換膜の振動を防止する。

【構成】 イオン交換膜電解槽の電極室の上部に電極および隔壁と間隔を設けて一端が閉鎖された断面がU字状の上面が開口したU型管路12を有し、管路の電極側の側壁14と電極室の上部壁15との間に間隙16を形成し、U型管路の電極室の隔壁側の上部の側面には隔壁と管路との間に形成される空間23との連通路17を設けるとともに、管路の他端は電解槽の側壁部に設けた排出ノズル19に結合したイオン交換膜電解槽。

【効果】 電極室内の圧力変動が小さくなり、イオン交換膜を長寿命化できる。



#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 電解槽側壁上部の排出ノズルより電解液 と発生ガスを排出するイオン交換膜電解槽において、電 極室の上部に電極および隔壁と間隔を設けて一端が閉鎖 された断面がU字状の上面が開口したU型管路を有し、 U型管路の電極側の側壁と上部の壁面との間に間隙を形 成し、管路の電極室の隔壁側の上部の側面には隔壁と管 路との間に形成される空間との連通路を設けるととも に、管路の他端は電解槽の側壁部に設けたノズルに結合 したことを特徴とするイオン交換膜電解槽。

【請求項2】 U型管路が合成樹脂製であり、U型管路 を電極支持用の導電リブに設けた切り欠き部によって電 極および隔壁との間隔を固定したことを特徴とする請求 項1記載のイオン交換膜電解槽。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は電解槽に関し、とくにイ オン交換膜法塩化アルカリ電解槽の如く電解反応によっ て発生した気泡を含む電解液の電極室上部における気液 分離に特徴を有する電解槽に関する。

#### [0002]

【従来の技術】イオン交換膜法フィルタープレス型電解 槽は食塩水の電気分解による塩素と苛性ソーダの製造を 始めとして、有機電解、海水電解等に広く用いられてい る。フィルタープレス型電解槽は陽極室と陰極室の隔壁 を、導電部材を介してあるいは圧接等の手段により電気 的及び機械的に結合した複極式電解槽ユニットを陽イオ ン交換膜を挟持して多数積層し、両端には陽極あるいは 陰極のいずれかを片面に有する端部電解槽ユニットを積 層して油圧式プレス等で固定した複極式フィルタープレ ス型電解槽があり、また額縁状の電極室枠の両面に陽極 もしくは陰極を有する陽極室ユニットと陰極室ユニット を陽イオン交換膜を介して多数積層し、両端部には片面 のみ陽極または陰極を有する端部極室ユニットを積層し た単極式フィルタープレス型電解槽がある。

【0003】イオン交換膜法食塩電解槽においては陽極 では塩素ガスが発生し、陰極では高濃度の水酸化ナトリ ウムと水素が生成するので陽極室には表面に安定な不働 態化被膜を形成する耐食性の優れたチタンあるいはその 合金を使用しており、陰極室には水素を吸収して脆化す 40 るチタンに代えて耐アルカリ性のニッケル、ステンレス 等の鉄系の金属あるいはその合金を使用している。ま た、それぞれの電極室には隔壁に結合した導電リブに陽 極と陰極を取り付けており、側壁には電解液供給ノズル と濃度が低下もしくは上昇した電解液、電解反応の生成 物である気体、気泡を混合した電解液の排出ノズルが設 けられている。

【0004】陽極にはチタン等の多孔板、エキスパンデ ッドメタル等を基材としてその表面にルテニウム、イリ ジウム、パラジウム等の白金族の金属の酸化物等を被覆 50

した陽極が用いられている。陰極には鉄、ステンレス又 はニッケル等の多孔板、エキスパンデッドメタル等を基 材として、その表面をニッケル系、白金族金属系等の陰 極触媒物質によって被覆した陰極が使用されている。ま た、イオン交換膜には、スルホン酸基、カルボン酸基等 を有するフッ素樹脂系の陽イオン交換膜が使用されてい る。

#### [0005]

【発明が解決しようとする課題】フィルタープレス式イ オン交換膜法電解槽において、食塩の電気分解などのよ 10 うに気体が発生する電気分解反応を行うと、気泡を含む 陽極液又は陰極液を電極室から抜き出す時気泡に起因す る電極室内圧力の変動が生じる。一般に用いられている 縦型の塩化アルカリ電解槽の電極室内における陽極液又 は陰極液は電極で発生した気泡によって上部ほど気泡の 割合である気泡率が増大し、電極室液の上層部近くにな ると気泡が集合して泡沫層となり最上部に泡沫から分離 した気体からなる気相を形成している。その結果、電極 室上部より電解液及び発生気体を排出しようとすると流 出状態は気液混相、液相と気相が入り混じった気泡流、 管路を閉塞するプラグ流、波状流などによる電極室内圧 力を変動させる複雑な流れを生じる。特に陽極室側で形 成される塩素気泡は、塩水粘度、表面張力などに起因し て、陰極室側で苛性ソーダと水素から形成される水素気 泡に比べて気泡が消えにくく、陽極室内の圧力変動を引 き起こす。このため、陽極室内の圧力変動は、電解条件 によって異なるが50~200mmH<sub>2</sub>O、場合によっ ては300mmH₂ Oを超え、イオン交換膜を常時振動 させて電極面と接触したり離れることを繰り返し、陽イ オン交換膜の表面に摩擦による傷を生じ、また振動によ る疲労のために陽イオン交換膜に亀裂が生じることが起 こる。その結果、陽イオン交換膜の特性が劣化するとと もに、一般には電極室内の圧力が高い陰極室内から陽極 室内へ流入するアルカリによる電極の損傷を生じて電極 の寿命に悪影響を及ぼすこととなる。

【0006】そこで、食塩水のイオン交換膜法電解槽に おいては、陰極室の圧力を陽極室圧力の変動最大値より 大きく保って膜を常時陽極面に圧着して振動を防止する 方法、電極室上部に電解液面より高いチャンバーを設 け、チャンバー内に気液分離ゾーンを形成し、チャンバ 一内において自然消泡して波状流、成層流として側壁の 排出ノズルより取り出す方法、実開平2-17013号 に示されている如き電極室上壁にその内面より30mm 以上内部に開口させ、ノズル内の液流速が0. 5乃至2 0 m/s e c となるノズルを設ける方法等が提案されて いる。

【0007】しかしながら、陽極室圧力変動の最大値よ り大きい圧力を陰極室に付加する方法は膜がエキスパン デッドメタルもしくは多孔板からなる陽極表面を常に過 度に圧着し、陽極の開孔部に食い込むため塩素発生の陽

極過電圧を大きくし電解槽電圧を数~10数mV高めて電力の損失を招くだけでなく、長期的にみれば陰極側から逆泳動するアルカリによる陽極の触媒活性被覆の浸食も、陰極加圧の圧力が小さい場合に比して大きく電極の寿命を短くする欠点がある。

【0008】電極室の上部を高くして気液分離ゾーンを設ける方法は圧力変動防止に有効であるが、電極室の容量の増加分の材料費、加工費が高価となるきらいがある。さらに、電極室の上部の壁面より排出ノズルを差し込む方法は、発生ガス量と電極室内での電解液の循環量の比率によって、排出ノズルの大きさ等を定める必要があるために電解槽の運転の自由度が小さく、また複極式電解槽ではとくに、排出ノズルを通して流れるリーク電流による腐食防止の対策が必要となる。

【0009】さらに、排出ノズルによる方法では、電極室の上部のイオン交換膜の表面が乾燥状態となり、陽イオン交換膜を透過する気体状の塩素によって陽イオン交換膜が悪影響を受けるので、電極室の上部の隔壁面に陽イオン交換膜表面を湿潤状態に保持するための電解液の溢流する堰を溶接等によって設ける必要であることがが20明らかにされている(「ソーダと塩素」第41巻第4号第18ページ(1990年4月))。

【0010】一方、複極式電解槽の鍋状の電極室をチタン、ニッケル、ステンレス等の薄板を使用して金型プレスにより製作する方法は、製造が容易であり量産性が大であるため、電解槽のコスト低減に極めて有効であるので好ましい製作方法であるが、これに気液分離チャンバーを継ぎ足したり、堰等を溶接によって取り付けることはプレス成型の特徴を失うこととなる。

#### [0011]

【課題を解決するための手段】本発明者は、構造が簡単で製作費用を低減出来るチタン、ニッケル、ステンレス等の薄板を使用して金型プレスにより成形した電極室隔壁に溶接加工を施さずに電極室上部の電解反応領域において気液分離し電極室内での圧力変動を減少させ、陽イオン交換膜の振動を防止する手段を鋭意追求した結果本発明に至ったものである。

【0012】本発明の電解槽は電極室の上部に、一端が 閉鎖された断面がU字状の上面が開口した管路を有し、 管路の電極側には上部の壁面との間に方形オリフィス状 の間隙を形成し、管路の電極室の隔壁側の上部の側面に は隔壁と管路との間に形成される空間との連通路を設け るとともに、管路の他端は電解槽の側壁部に設けたノズ ルに結合した電解槽である。

【0013】すなわち、電極室の上部に一端が閉鎖された断面がU字状の上面が開口した管路を設けているので、電極室の上部空間が狭められる結果、気泡を含む電解液の流路が狭くなり、気泡は接触合一拡大して、電極室の上部の壁面と管路の側壁との間で形成された狭い間 9、供給ノズル20に管路を結合し、 第から圧縮されて管路中へ流入する。流入の際気泡の多 50 ニットに電解電流を供給している。

くは圧縮と圧力の変化によって破裂して管路内を残留する泡沫を含む電解液と気体が排出ノズルに向かって流れる。また、管路中において気泡が泡沫に閉塞された場合には管路の側壁に設けた連通路によってU型管路と隔壁

には管路の側壁に設けた連通路によってU型管路と隔壁 との間に形成された空間へ気体を流入させ排出ノズルに バイパスさせるようにしたものである。

【0014】以下に図面を参照して、本発明をさらに詳 細に説明する。図1は、複極式電解槽ユニットの一部を 切り欠いた平面図を示し、図2は図1をA-A線で切断 した断面図を示す。複極式の電解槽ユニット1は、炭素 鋼等の剛体で成形された額縁状フレーム2を骨格として 左右に陽極室3と陰極室4が形成されており、チタンま たはチタン合金などの薄板を鍋状に加工した陽極室側の 隔壁 5 と鉄、ステンレス、ニッケル等の薄板を同様に鍋 状に加工した陰極室側の隔壁6を結合部7で電気的およ び機械的に結合している。陽極室、陰極室には隔壁に結 合した導電リブ8、9に、それぞれ白金族の金属あるい は酸化物を含有する被覆を形成した陽極10とニッケル 系、白金族系の陰極活性物質を被覆した陰極11が取り 付けられており、電極室の上部にはU型管路12、13 が設けられている。U型管路は、電極および隔壁と間隔 を設けて取り付けられており、U型管路の電極面側の側 壁14と電極室の上部壁15の間には、上昇した電解液 および気泡が流入する狭い間隙16が形成されており、 U型管路の隔壁側の壁面には連通路17が設けられてい

【0015】また、U型管路の一端は電解槽ユニットの側壁部18に取り付けた電解液および気体を外部へ取り出すための排出ノズル19に結合され、電解槽ユニットの下部には電解液の供給ノズル20が取り付けられており、電解槽ユニットの側壁には電解槽ユニットを架台に取り付ける取り付けアームが設けられている。

【0016】図3は、U型管路を電解液の排出ノズルから電解槽内部へ取り付ける図を示している。電解槽ユニットの側壁部18に設けた排出ノズル19にU型管路12、13を取り付けている。U型管路は電解槽中での電蝕を防止するために、フッ素樹脂、ポリプロピレン等の合成樹脂を用いることが好ましい。U型管路はガスケット21を介して排出ノズル19に取り付けられており、電極を取り付ける導電リブ8にはU型管路のガイドとなる切り欠き部22を形成している。また、U型管路の側壁には連通路17が設けられている。

【0017】図4は、複極式の電解槽を示す図であり、5個の複極式の電解槽ユニット1と端部陽極ユニット23と端部陰極ユニット24から組み立てられており、各電解槽ユニットの間には、陽イオン交換膜25を取り付けて架台26に載置して油圧プレス、タイロッド等によって固定しており、電解槽ユニット側壁の排出ノズル19、供給ノズル20に管路を結合し、両端部の電解槽ユニットに質解電流を供給17いる

【0018】図5は、本発明の電解槽に設けたU型管路への電解液の流れを説明する図である。U型管路は、電極室の全体にわたり気液混相状態の電解液の上昇流を均整化するとともに、電極室の隔壁側空間27に液面28を保持し、気体のバイパス流路を形成するためには、電極室の両側壁間の長さと相応する高さを必要とする。また、U型の管路の側壁の高さは電極側の電解液の上昇路において気泡の合一を促進する距離すなわち高さが必要であり、電流密度3kA/m²、温度85℃、塩水濃度200g/1の標準的な電解条件のもとでの実験により求めた結果では、電解槽の液面深さに対して4%以上好ましくは5%以上必要であることがわかった。

【0019】陽極室の電解空間部29は電解液の塩水中を塩素気泡群が複雑な流体抵抗を受けつつも自由上昇している領域であるが、上昇流がU型管路によって区切られた部分に達すると気泡の大部分は電極側空間30の流路に入って液と共に上昇するのに対し、隔壁側空間27には気液の上昇はなく液面28が形成される。隔壁側空間に液面28を形成し、電極側空間に上昇流を形成するためには、電極側の空間が隔壁側の空間より2倍以上大きいことが必要であり、隔壁側空間の大きさは毛細管現象を生じない範囲で狭い程好ましく、2~4mmとすることが好ましい。また、図5に示すように、U型管路の両側の液面の高さには差が形成される。

【0020】これは、電極室内では電極側の方を主に発生気体の気泡が上昇するので、隔壁側の領域の電解液の密度と電極側の密度に差を生じ、その結果U型管路と隔壁との間に形成した空間の液面はU型管路の電極側に形成されるからである。U型管路の幅は電解液供給量と気体の発生量に見合う気液を管路に流入させ、排出ノズルに混乱なく移動させるのに必要な流路断面積を形成することが必要であり、10mm以上とすることが好ましい。またU型管路の高さは、大きいほど電解液の流れる流路面積が大きくなるが、反面導電リブを通じての電極上端への電流分配が不十分となる可能性があるので、U型管路の高さは60~100mmとすることが好ましい。とくに、本発明の電解槽ではU型管路と隔壁の間に気相の空間を設けて発生気体のバイパスを形成したので、U型管路の幅を小さくすることが可能となる。

【0021】また、電極側空間を上昇した気液混相流は 40 電極室の上部の壁面に達し、電極室の上部の壁面とU型管路の電極側の側壁の上部によって形成された間隙から U型管路中へ流入し、間隙を通過の際に多くの気泡は破裂し、泡末を含んだ電解液がU型管路中へ、U型管路から排出ノズルを通じて外部へ取り出されるが、U型管路の側壁と電極室の上部壁との間で形成される間隙は、3~6mmとすることが適当であり、さらに4~5mmとすることが適当であり、さらに4~5mmとすることが好ましく、3mm以下となると流路抵抗が大きくなり、逆に圧力変動が大きくなるので好ましくなく、間隙が大きいと電極室内の圧力変動が大きくなって 50

好ましくない。

#### [0022]

【作用】本発明の電解槽は、電極室の上部に一端が閉鎖された断面がU字状の上面が開口した管路を隔壁および電極から間隔をおいて設け、電極との間隔を気泡を含む電解液の流路、隔壁との間隔を気体のバイパス流路としているので、電極室上部の気泡は電極と管路の狭められた流路で合一拡大して電極室の上部の壁面と管路の側壁との間で形成された狭い間隙から管路中へ流入し、流入の際の圧縮と膨張の圧力変化を受けてその多くは破裂して気液分離される。また、管路内を排出ノズルに向かって流れる泡沫を含む電解液と気体の流れの中で、泡沫が気体をせき止めて圧力が高まった場合には管路の隔壁側の形成した連通路から隔壁との間に形成された空間へ気体を流出して電極室内の圧力の変化を減少させることができるので、陽イオン交換膜の振動による悪影響が防止可能である。

6

#### [0023]

#### 【実施例】

#### ) 実施例1

厚み1mmのチタン板とステンレス板をプレス金型によ り縦140cm×横93.5cm×深さ3cmの陽極室 と陰極室を成型し、これにU型管路を固定するための切 り欠きを上端に設けた厚み4mm、幅3cm、長さ13 0 c mのチタン及びステンレスの導電リブを電極室横幅 の中心から18cmの間隔で5本を溶接で取り付け、両 極室側壁の下部に電解液供給ノズルとして電極室と同材 質で内径13mm、外径17.3mm、長さ100mm のフランジ付短管を取り付け、電解液と電解生成気体の 30 排出ノズルとして電極室と同材質の厚み1.5 mm縦 6. 5 c m×横3 c m×長さ10 c mのフランジ付角型 パイプを溶接して取りつけた。 次いで、額縁状の枠体 と陽極室および陰極室を、陽極室側に取り付けたチタン と銅とのクラッド体と陰極室側の隔壁を特開平3-24 0984号に記載されているように、半田を用いて電気 炉内でろう付けを行って両電極室の隔壁を結合するとと もに額縁状の枠体を一体化した。

【0024】しかる後、厚み1mmのチタン板から得られた開口率が35%のエキスパンデッドメタルに貴金属酸化物を含有する陽極活性被覆を施した縦1.399m×横0.933m電解有効面積1.3m²の陽極(ペルメレック電極(株)製)と厚み1.5mmのステンレス板から得られた開口率37%のエキスパンデッドメタルにニッケル系の活性陰極被覆を施した、陽極と同寸法の陰極を導電リブにスポット溶接して複極式電解槽ユニットを製造した。

【0025】また陽極室と陰極室がそれぞれ単独の端部陽極ユニットと端部陰極ユニットを製作し、3個の複極式電解槽ユニットをフランジ面に耐食性ガスケットを設けて、両端部には端部陽極ユニットと端部陰極ユニット

を設けてイオン交換膜を挟持して積層した。電極間間隔は2mmとし、陽イオン交換膜としてNafionN954(デュポン社商品名)を4枚有する複極式電解槽を組み立てた。

【0026】次いで、フッ素樹脂製の厚み1.5mm、高さ57mm、幅18mm、全長1025mm、上部開口部長さ93mmであり、隔壁側の側壁には5mmの孔を3個有するU型管路を、電極室の上部壁面とU型管路の側壁との間隔を5mmとし、電極面との間隔を8mm、隔壁との間隔を4mmとなるように挿入し、排出用ノズルと結合した。

【0027】各ノズルには、電解液供給用主管と電解液及び生成気体排出用主管にフッ素樹脂製フレキシブルチューブを介して接続し、直流電源と電解槽の陽極端子、陰極端子とを接続して電解槽を完成させた。陰極室には純水を供給し、陽極室には300g/1の食塩水を供給し、陰極室からは32%の苛性ソーダを、陽極室からは食塩水濃度を200g/1の戻り食塩水を取り出し、電解槽温度85℃、電解電流5.2kA、電流密度3kA/m²で通電し30日間運転した。この間の苛性ソーダの生成電流効率は96.2%、4対の電解槽ユニットの平均槽電圧3.05Vであり、陽極室内圧力変動は15mmH₂O以内で極めて安定した状態であった。

【0028】次いで高負荷電解条件における圧力変動状 況確認を目的として電流密度4kA/m²、塩水供給量 \* \*を戻り塩水を循環させることにより標準供給量の2~4 倍量に増加して陽極室内圧力変動を測定し、結果を表1 に示す。また、電解槽の運転を停止して、陽イオン交換 膜を点検したが変色、変質などの異常は全く見られなかった。

#### 【0029】実施例2

実施例1のU型管路の電極側の側壁と陽極室の上部壁面との間隔を10mmとしたU型管路を取り付けた点を除いて、実施例1と同様の条件で15日間運転した結果電流効率は95.6%、平均槽電圧は3.06Vであり、初期電解性能は実施例1とほぼ同等であった。陽極室内圧の変動を実施例1と同様に測定し、その結果を表1に示す。また、運転停止後の陽イオン交換膜の上部には幅約5mmの変色がみられた。

#### 実施例3

実施例1のU型管路の電極側の側壁と陽極室の上部壁面との間隔を15mmとしたU型管路を取り付けた点を除いて、実施例1と同様の条件で15日間運転した結果電流効率は95.2%、平均槽電圧は3.09Vであり、初期電解性能は実施例1とほぼ同等であった。陽極室内圧の変動を実施例1と同様に測定し、その結果を表1に示す。また、運転停止後の陽イオン交換膜の上部には幅約10mmの塩素によるとみられる変色が観察された。

[0030]

【表 1 】

20

単位:mmH2 O

塩水流量	U型管路側壁と上部壁面との間隔			
(リットル/分)	5 m m	10 m m	15 m m	
2 (1.5)	1 0	6 0	8 0	
3 (2.3)	2 0	140	160	
4 (3. 1)	20	150	180	
5 (3.8)	3 0	180	190	

表 1

供給塩水流量+戻り塩水流量

## ( )内は塩水循環倍率=-

#### 供給塩水流量

#### 【0031】比較例1

実施例2の電解槽よりU型管路を取り除き、実施例2で使用した陽イオン交換膜を使用して電解槽の再組立を行い、実施例2と同様の条件で15日間運転した。電流効率は94.8%、平均槽電圧は3.11Vで電解性能の低下が認められた。又、陽極室内圧力は-10~120mmH<sub>2</sub>Oの範囲で常時変動し実施例2より更に大きく、排出ノズルにおいてプラグ流が生じ、間欠流出現象 50

が見られた。

【0032】運転の停止後に陽イオン交換膜を点検したところ、陽イオン交換膜の上部には幅約100mmの茶褐色の変色が見られ排出ノズルの下辺より35mm下まで変色と直径約2mmの小プリスターが散在し、又やすり状の活性陰極表面に触れたと見られる黒褐色の変色と擦過傷が一部に見られた。

【0033】比較例2

U型管路に代えて、高さ57mm、横幅18mmのL字型の部材の上端と電極室上壁との間隔を5mm、電極との間隔を8mmとして電極室隔壁に溶接して取りつけた上、電極室側壁の排出ノズルを改造して櫃底部の位置に内径25mm×外径27.2mmの排出ノズルを設け電極を修復して電解槽に組み込みその他実施例-1と同じ標準電解条件のもとで15日間運転した。

【0034】電流効率は95.8%、槽電圧は3.08 Vであた。電極室内圧力は $-20\sim180\,\mathrm{mm}\,\mathrm{H}_2\,\mathrm{O}$ の 範囲で大きく変動し排出ノズルからの気液の流出状態は 典型的な間欠的プラグ流デアッタ。電流効率及び循環倍 率を夫々 $4\,\mathrm{KA}/\mathrm{M}\,\mathrm{2}$ ,3倍に変えた条件での圧力変動 は $-40\sim200\,\mathrm{mm}\,\mathrm{H}_2\,\mathrm{O}$ に増加した。開槽した膜の 上部には活性陰極に触れたと見られる黒褐色の変化が見 られた。

#### [0035]

【発明の効果】以上説明したように、本発明の電解槽は、電極室隔壁等に直接溶接を行って構成する他の圧力変動抑制方法に代わり、電解液と生成ガスの混合流体を取り出す排出ノズルからU型管路を挿入する簡単な手段 20によって、電極室内の圧力の変動とこれによるイオン交換膜の振動を防止し、イオン交換膜および電極を長寿命化することができる。またU型管路として、合成樹脂製\*

\*の部材を使用するならば、漏洩電流を減少することも可能となる。

10

#### 【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の1実施例を示す複極式電解槽ユニット 一部を切り欠いた平面図である。

【図2】図1におけるA-A線の断面図である。

【図3】U型管路を電解槽ユニットの側壁から電解槽内部への取り付けを説明する図である。

【図4】複極式の電解槽を示す図である。

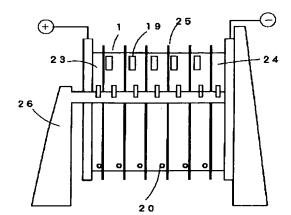
【図5】本発明の電解槽に設けたU型管路への電解液の 流れを説明する図である。

#### 【符号の説明】

1…電解槽ユニット、2…額縁状フレーム、3…陽極室、4…陰極室、5…陽極室側の隔壁、6…陰極室側の隔壁、7…結合部、8、9…導電リブ、10…陽極、11…陰極、12、13…U型管路、14…U型管路の電極面側の側壁、15…電極室の上部壁、16…間隙、17…連通路、18…側壁部、19…排出ノズル、20…供給ノズル、21…ガスケット、22…切り欠き部、23…端部陽極ユニット、24…端部陰極ユニット、25…陽イオン交換膜、26…架台、27…隔壁側空間、28…液面、29…電解空間部、30…電極側空間

[図1] [図2] [図3]

【図4】



【図5】

